

สารบบมติพอกซีที่ได้จากการรีไซเคิลไฟมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยกระบวนการทางเคมี

นางสาวสุวิภา ทันดร

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต
สาขาวิชาวิทยาศาสตร์พลเมืองประยุกต์และเทคโนโลยีสิ่งแวดล้อม ภาควิชาสศุศาสตร์

คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2546

ISBN 974-17-5031-5

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

EPOXY CURING AGENT FROM CHEMICAL RECYCLING OF RIGID POLYURETHANE

Miss Suwipa Thandom

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science in Applied Polymer Science and Textile Technology

Department of Materials Science

Faculty of Science

Chulalongkorn University

Academic Year 2003

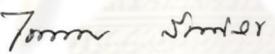
ISBN 974-17-5031-5

หัวข้อวิทยานิพนธ์ สารบบมีพอกซีที่ได้จากการวิชาคิดฟอร์มพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยกระบวนการทางเคมีโดย นางสาวสุวิภา ทันดร สาขาวิชา วิทยาศาสตร์พอลิเมอร์ประยุกต์และเทคโนโลยีสิ่งทอ อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ เสาวรจน์ ชัยจุลจิตร์

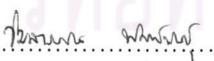
คณะกรรมการอนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

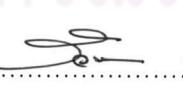
.......... คณบดีคณะวิทยาศาสตร์
(ศาสตราจารย์ ดร. เปี่ยมศักดิ์ เมนะเศวต)

คณะกรรมการการสอบวิทยานิพนธ์

.......... ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ไพรวรณ สันติสุข)

.......... อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ เสาวรจน์ ชัยจุลจิตร์)

.......... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วิมลวรรณ พิมพ์พันธุ์)

.......... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ รัตน์ ศิริสุข)

สุวิภา ทันดร : สารบ่มอพอกซีที่ได้จากการรีไซเคิลโพลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยกระบวนการทางเคมี. (EPOXY CURING AGENT FROM CHEMICAL RECYCLING OF RIGID POLYURETHANE) อ. ที่ปรึกษา : รองศาสตราจารย์ เสาวรจน์ ช่วยฤทธิ์, 131 หน้า ISBN 974-17-5031-5.

เศษโพลิยูรีเทนชนิดแข็งถูกนำมารีไซเคิลทางเคมีด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิสและอะมิโนลิซิส โดยใช้ไดเอทานามีน และไดเอทิลีนไตรเอตามีนเป็นสารอยู่อย่าง ตามลำดับ จากการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายด้วยเทคนิค FT-IR NMR GPC และ HPLC พบว่าสารน้ำหนักไม่เกุ碌ต่าที่ได้ส่วนใหญ่เป็นของผสมระหว่างโพลิออลของเอมีนทุติยภูมิ และ 4,4'-เมทิลีนไดอะนิลซึ่งเป็นอะโนมาติกเอมีนปฐมภูมิ ทั้งนี้ เนื่องจากเป็นการยกและขับช้อนในการแยกโพลิออลและเอมีนออกจากของผสมเหล่านี้ ดังนั้น จึงนำผลิตภัณฑ์ที่ได้ไปใช้เป็นสารบ่มสำหรับอพอกซีเรซินโดยไม่ต้องผ่านกระบวนการทำให้บริสุทธิ์ ผลการทดลองแสดงว่าความทนแรงดึงของอพอกซีเรซินที่ปั่นด้วยผลิตภัณฑ์ที่ได้จากปฏิกิริยาอะมิโนลิซิสมีค่ามากกว่าชิ้นงานที่ปั่นด้วยผลิตภัณฑ์ที่ได้จากปฏิกิริยาไกลโคลิซิส นอกจากนี้ ยังพบว่าความแข็งของชิ้นงานทุกชิ้นที่เกิดการปั่นอย่างสมบูรณ์มีค่าไม่แตกต่างกันมากนัก โดยมีค่าอยู่ในช่วง 75-90 shore D ผลการทดสอบสมบัติทางความร้อนของอพอกซีเรซินที่ปั่นแล้วด้วยเทคนิค DSC และ TGA แสดงให้เห็นว่าชิ้นงานทุกชิ้นไม่แสดงค่า T_g ให้ปรากฏ และอุณหภูมิการสลายตัวทางความร้อนของอพอกซีเรซิน ที่ปั่นด้วยผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายโพลิยูรีเทนมีค่าอยู่ในช่วง 300-400 องศาเซลเซียส

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชาวัสดุศาสตร์

สาขาวิชาพอลิเมอร์ประยุกต์และเทคโนโลยีสิ่งทอ

ปีการศึกษา 2546

ลายมือชื่อนิสิต.....สุวิภา กุ่ม...

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา / ๒๐๐๙ ๑๖๗๘๗๙

4572635023 : MAJOR APPLIED POLYMER SCIENCE ANE TEXTILE TECHNOLOGY

KEY WORD : CHEMICAL RECYCLING/ GLYCOLYSIS/AMINOLYSIS/MDA/DEA/DETA

SUWIPA THANDORN : THESIS TITLE. (EPOXY CURING AGENT FROM CHEMICAL RECYCLING OF RIGID POLYURETHANE): THESIS ADVISOR : ASSOC.PROF. SAOWAROJ CHUAYJULJIT, 131 pp. ISBN 974-17-5031-5.

Waste rigid polyurethane foam was chemical recycled by glycolysis and aminolysis using DEA and DETA as decomposers, respectively. The obtained products were characterized by FT-IR, NMR, GPC and HPLC techniques. It was found that the decomposed products were mainly mixtures of low molecular weight aliphatic secondary amine polyols and aromatic primary amine, MDA. Since it was very difficult and complicated to separate and purify polyols and amines from the decomposed products, such mixtures were used directly as epoxy curing agent without further purification. Tensile strength of epoxy resin cured with aminolyzed products was higher than that cured with glycolized products. Furthermore, hardness of all completely cured samples was slightly different and was in the range of 75-90 shore D. Thermal properties of cured epoxy samples were characterized by DSC and TGA techniques. The results showed that there was no T_g for all specimens and the degradation temperatures were in the range of 300-400°C.

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

Department Materials Science

Student's signature...

Field of study Applied Polymer Science and Textile Technology

Advisor's signature...

Academic year 2003

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงตามวัตถุประสงค์ที่ตั้งไว้อย่างสมบูรณ์นั้นเป็น เพราะได้รับคำแนะนำ
นำทางด้านวิชาการ ความเอื้อเพื่อทางด้านสถานที่ เครื่องมือและวัสดุดีสำหรับทำวิทยานิพนธ์ อีกทั้งยัง^๑
ได้รับความช่วยเหลือและการแนะนำแนวทางในการทำวิทยานิพนธ์จากผู้ทรงคุณวุฒิในด้านต่างๆเป็นอย่าง
ดี ข้าพเจ้าจึงเครื่องขอบพระคุณบุคคลต่างๆและหน่วยงานที่เกี่ยวข้อง ซึ่งมีรายนามดังนี้

๑. รศ. เสาระน์ ชัยฤทธิ์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ที่ให้คำปรึกษาในการแก้ไขปัญหา^๒
ที่เกิดขึ้นและแนะนำแนวทางในการทำวิทยานิพนธ์ รวมถึงการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์
 ๒. รศ. ไฟพรรณ สนันติสุข กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ที่ให้คำแนะนำและแนวคิดซึ่งเป็นประโยชน์
ต่อการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์
 ๓. ผศ. ดร. วิมลวรรณ พิมพ์พันธ์ กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ที่ให้คำแนะนำและช่วยตรวจสอบ
การจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์
 ๔. ผศ. รัจนา ศิริสุข กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ที่ให้คำแนะนำและช่วยตรวจสอบการจัดทำ
วิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์พร้อมทั้งให้ความอนุเคราะห์ช่วยเหลือในการติดต่อด้านวัสดุดี
 ๕. คุณ ชัยวัฒน์ นรภานต์กร ที่ให้คำปรึกษาทางด้านวิชาการรวมทั้งความช่วยเหลือในการจัด
หาวัสดุดีและอุปกรณ์เครื่องมือ รวมถึงการจัดทำวิทยานิพนธ์ฉบับสมบูรณ์
 ๖. ภาควิชาวัสดุศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
 ๗. บริษัท สยามเคมีคอล อินดัสตรี จำกัด
 ๘. บริษัท เมทเลอร์-โทเลโด ประเทศไทย จำกัด จำกัด
 ๙. บริษัท เรืองวัสดุแтенเดอร์ อินดัสตรี จำกัด
 ๑๐. บริษัท ไฟบริเนท จำกัด
 ๑๑. บริษัท วิสตา จำกัด
 ๑๒. บริษัท ยูเนียนคาร์บีบีดี จำกัด
 ๑๓. ศูนย์วิจัยเครื่องมือวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
 ๑๔. ศูนย์เทคโนโลยีโลหะและวัสดุแห่งชาติ (MTEC)
 ๑๕. บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
- สุดท้ายนี้ข้าพเจ้าขอขอบขอบพระคุณบิดา มารดา ให้ความสนับสนุนและกำลังใจ และครูบา
อาจารย์ทุกท่านที่ ช่วยประสิทธิ์ประสาทวิชาการจนสามารถสร้างสรรค์วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ได้เป็น^๓
ผลสำเร็จตามมุ่งหวังอย่างสมบูรณ์

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อ(ภาษาไทย).....	๑
บทคัดย่อ(ภาษาอังกฤษ).....	๑
กิตติกรรมประกาศ.....	๒
สารบัญ.....	๓
สารบัญตาราง.....	๔
สารบัญรูป.....	๕

บทที่

1. บทนำ.....	๑
2. วารสารปริทรรศน์	
2.1 พอลิยูเรthane (Polyurethane).....	๔
2.1.1 ไอโซไซยาเนต (Isocyanates).....	๖
2.1.2 พอลิโอล (Polyols).....	๑๐
2.1.3 ชนิดและการใช้งาน.....	๑๐
2.2 การรีไซเคิลโพลิยูเรthaneชนิดแข็งด้วยกระบวนการทางเคมี.....	๑๑
2.2.1 ปฏิกิริยาไกลโคลลิซิส.....	๑๒
2.2.2 ปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	๑๓
2.3 อิพอกซีเรซิน (Epoxy resins).....	๑๕
2.3.1 การเตรียมอิพอกซีเรซิน.....	๑๕
2.3.2 การบ่มอิพอกซีเรซิน.....	๑๗
2.3.3 สมบัติและการใช้งานของอิพอกซีเรซิน.....	๒๑
2.4 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	๒๒

สารบัญ(ต่อ)

หน้า

3.	วิธีการทดลอง	
3.1	วัตถุดิบและสารเคมีที่ใช้ในการวิจัย.....	24
3.2	วิธีทดลอง.....	24
3.3	การเตรียมสารบ่ำจากเศษโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	24
3.4	การเตรียมสารบ่ำจากเศษโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	28
3.5	การเตรียมชิ้นงานอิพอกซีเรซิน.....	30
4.	ผลการทดลองและวิจารณ์	
4.1	ผลการเตรียมสารบ่ำจากเศษโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	32
4.1.1	ผลการตรวจสอบโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็ง DEA MDA และ ^{ผลิตภัณฑ์ที่ได้ จากการย่อยสลายเศษโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็ง} ^{ด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิสโดยเทคนิคFT-IR.....}	32
4.1.2	ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส (FD11) โดยเทคนิค ¹ H-NMR スペกโทรสโคปี.....	34
4.1.3	ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส (FD11) โดยเทคนิค ¹³ C-NMR スペกโทรสโคปี.....	36
4.1.4	ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิสโดยเทคนิค GPC.....	37
4.1.5	ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิสโดยเทคนิค HPLC.....	39
4.2	ผลการเตรียมสารบ่ำจากการย่อยสลายเศษโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วย ^{ปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....}	40

สารบัญ(ต่อ)

หน้า

4.2.1 การตรวจสอบโพลิยูรีเทน DETA MDA และผลิตภัณฑ์จากการ ย่อยสลายเศษโพลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยา อะมิโนลิซิสโพลิยูรีเทนโดยเทคนิค FT-IR.....	40
4.2.2 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส (FT21) โดยเทคนิค $^1\text{H-NMR}$ スペกไตรสโกลปี.....	42
4.2.3 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส (FT21) โดยเทคนิค $^{13}\text{C-NMR}$ スペกไตรสโกลปี.....	43
4.2.4 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิสโดยเทคนิค GPC.....	45
4.2.5 ผลการวิเคราะห์ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิสโดยเทคนิค HPLC.....	46
4.3 การทดสอบอิพอกซีเรซินที่ผ่านการบ่มด้วยผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการ ย่อยสลายโพลิยูรีเทน.....	47
4.3.1 ผลการทดสอบการขยายความร้อนของการบ่มอิพอกซีเรซิน ด้วยสารปัมที่ได้จากการย่อยสลายโพลิยูรีเทนชนิดแข็ง ด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิสและอะมิโนลิซิส และ ที่ใช้สารบ่มทางการค้าโดยเทคนิค DSC	50
4.3.2 ผลการทดสอบความทนแรงดึง.....	53
4.3.3 ผลการทดสอบสมบัติความแข็ง.....	56
4.3.4 การทดสอบสมบัติทางความร้อนด้วยเทคนิค DSC	58
4.3.4 การทดสอบสมบัติทางความร้อนด้วยเทคนิค TGA	59

สารบัญ(ต่อ)

	หน้า
5. สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ.....	62
5.1 สรุปผลการทดลอง (conclusion).....	62
5.2 ข้อเสนอแนะ(suggestion).....	63
6. ภายนอก.....	64
7. ภาคผนวก	
ภาคผนวก ก.....	69
ภาคผนวก ข.....	75
ภาคผนวก ค.....	85
ภาคผนวก ง.....	97
ภาคผนวก จ.....	117
ภาคผนวก ฉ.....	122
ภาคผนวก ช.....	126
ภาคผนวก ซ.....	128
8. ประวัติผู้วิจัย.....	131

สารบัญตาราง

ตาราง	หน้า
ตารางที่ 3.1 อัตราส่วนโดยน้ำหนักระหว่างโพเมพอลิยูรีเทนและ DEA	26
ตารางที่ 3.2 อัตราส่วนโดยน้ำหนักระหว่างโพเมพอลิยูรีเทนและ DETA	29
ตารางที่ 3.3 อัตราส่วนโดยน้ำหนักของสารบ่มต่ออิพอกซีเรชิน.....	30
ตารางที่ 4.1 อัตราส่วนของสารบ่ม/อิพอกซีเรชิน.....	47
ตารางที่ 4.2 สูตรชั้นงานที่ใช้สารบ่มที่ได้จากการย่อยลายโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	48
ตารางที่ 4.3 สูตรชั้นงานที่ใช้สารบ่มที่ได้จากการย่อยลายโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	49
ตารางที่ 4.4 อุณหภูมิการคายความร้อนของการบ่มอิพอกซีเรชินด้วยสารบ่มที่ได้จากการ ย่อยลายโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	50
ตารางที่ 4.5 อุณหภูมิการคายความร้อนของการบ่มอิพอกซีเรชินด้วยสารบ่มที่ได้จากการ ย่อยลายโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	51
ตารางที่ 4.6 อุณหภูมิการคายความร้อนของการบ่มอิพอกซีเรชินด้วยสารบ่มทางการค้า.....	52

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญรูป

รูปประกอบ	หน้า
รูปที่ 2.1 ปฏิกริยาการสังเคราะห์พอลิยูรีเทน.....	4
รูปที่ 2.2 ปฏิกริยาการเกิดอัลโลฟาเนต และไบยูเรต.....	5
รูปที่ 2.3 โครงสร้างเซลล์ของโพเมพอลิยูรีเทน.....	5
รูปที่ 2.4 โครงสร้างทางเคมีของ 2,4'-TDI และ 2,6'-TDI.....	6
รูปที่ 2.5 ปฏิกริยาการสังเคราะห์ PMDI และ MDI.....	6
รูปที่ 2.6 โครงสร้างทางเคมีของ 4,4'MDI และ 2,4'MDI.....	7
รูปที่ 2.7 โครงสร้างของ MDI บริสุทธิ์ที่ผ่านการดัดแปลง (modified pure MDI).....	7
รูปที่ 2.8 การเกิดปฏิกริยาระหว่างไอโซไไซยาเนตกับน้ำ.....	8
รูปที่ 2.9 การเกิดปฏิกริยาระหว่างไอโซไไซยาเนตกับเอมีน.....	8
รูปที่ 2.10 การเกิดปฏิกริยาระหว่างไอโซไไซยาเนตกับกรดคาร์บอไฮเดรต.....	9
รูปที่ 2.11 ปฏิกริยาการเกิดไฮโนโพลิเมอไรเซชันของไอโซไไซยาเนต.....	9
รูปที่ 2.12 ปฏิกริยาการย่ออย่างลายโพเมพอลิยูรีเทนด้วยไกลคอล.....	12
รูปที่ 2.13 ปฏิกริยาการย่ออย่างลายโพเมพอลิยูรีเทนด้วย MEA.....	13
รูปที่ 2.14 ปฏิกริยาการย่ออย่างลายโพเมพอลิยูรีเทนด้วย DEA.....	13
รูปที่ 2.15 ปฏิกริยาการย่ออย่างลายโพเมพอลิยูรีเทนด้วย DETA.....	14
รูปที่ 2.16 ชนิดของสารตั้งต้นที่มีหมูอิพอกซี.....	15
รูปที่ 2.17 โครงสร้างทางเคมีของ DGEBA.....	15
รูปที่ 2.18 การเตรียมอนองเมอริก DGEBA.....	16
รูปที่ 2.19 ปฏิกริยาการบ่มอิพอกซีเรซินด้วยเอมีนปฐมนิเทศทุติยภูมิ.....	18
รูปที่ 2.20 ปฏิกริยาระหว่างหมูอิพอกซีและแอลกอฮอล์ภายใต้ภาวะที่เป็นกรด.....	19
รูปที่ 2.21 ปฏิกริยาระหว่างหมูอิพอกซีและแอลกอฮอล์ภายใต้ภาวะที่เป็นด่าง.....	20
รูปที่ 2.22 ปฏิกริยาระหว่างหมูอิพอกซีและยูรีเทน	20
รูปที่ 2.23 ปฏิกริยาระหว่างหมูอิพอกซีและยูรีเทน	20
รูปที่ 2.24 กลไกของปฏิกริยาการบ่มอิพอกซีเรซินด้วยสารไอโซไไซยาเนต.....	21
รูปที่ 3.1 เศษโพเมพอลิยูรีเทนในการทดลอง.....	25

สารบัญรูป(ต่อ)

รูปประกอบ	หน้า
รูปที่ 3.2 อุปกรณ์การย่อยสลายโพฟพอลิยูรีเทน.....	25
รูปที่ 3.3 เครื่อง HPLC.....	26
รูปที่ 3.4 เครื่อง GPC.....	27
รูปที่ 3.5 เครื่อง FT-IR	27
รูปที่ 3.6 เครื่อง NMR	28
รูปที่ 3.7 เครื่อง DSC	28
รูปที่ 3.8 เครื่องวัดความแข็ง	30
รูปที่ 3.9 เครื่องทดสอบความทนแรงดึง	31
รูปที่ 3.10 เครื่องTGA.....	31
รูปที่ 4.1 FT-IR สเปกตรัมของโพฟพอลิยูรีเทนชนิดแข็ง DEA และ MDA ชนิด practical grade	32
รูปที่ 4.2 FT-IR สเปกตรัมของผลิตภัณฑ์จากการย่อยสลายเศษโพฟพอลิยูรีเทนชนิดแข็ง ด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส	33
รูปที่ 4.3 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ FD 11	34
รูปที่ 4.4 $^1\text{H-NMR}$ สเปกตรัมของ MDA จากงานวิจัยที่ผ่านมา	35
รูปที่ 4.5 $^1\text{H-NMR}$ (ล่าง) และ $^{13}\text{C-NMR}$ (บน) สเปกตรัมมาตรฐานของ DEA	35
รูปที่ 4.6 โครงสร้างส่วนของพอลิยูรีเทนโพฟ.....	35
รูปที่ 4.7 โครงสร้างของ MDAมาตรฐาน.....	36
รูปที่ 4.8 $^{13}\text{C-NMR}$ สเปกตรัมของ FD 11	36
รูปที่ 4.9 $^{13}\text{C-NMR}$ สเปกตรัมของ MDA	37
รูปที่ 4.10 GPC โครงโนಡาแกรมของผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายโพฟพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส	38

สารบัญรูป (ต่อ)

	หน้า
รูปประกอบ	
รูปที่ 4.11 ปริมาณ MDA ที่มีอยู่ในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	39
รูปที่ 4.12 FT-IR สเปกตรัมของโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็ง DETA และ MDA ชนิด practical grade	40
รูปที่ 4.13 FT-IR สเปกตรัมของผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายเศษโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็ง ด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส	41
รูปที่ 4.14 ¹ H-NMR สเปกตรัมของ FT 21.....	42
รูปที่ 4.15 ¹ H-NMR (ล่าง) และ ¹³ C-NMR (บน) สเปกตรัมมาตรฐานของ DETA	43
รูปที่ 4.16 ¹³ C-NMR สเปกตรัมของ FT 21	43
รูปที่ 4.17 GPC โครงมาโทแกรมของผลิตภัณฑ์จากการย่อยสลายโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส	45
รูปที่ 4.18 ปริมาณ MDA ที่มีอยู่ในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการย่อยสลายโพเมพอลิยูรีเทน ชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	46
รูปที่ 4.19 ชิ้นงานที่ได้จากการบ่มอิพอกซีเรซินด้วยสารบ่มที่ได้จากการ ย่อยสลายโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส (ก), ไกลโคลิซิส (ข) และสารบ่มทางการค้า (ค).....	53
รูปที่ 4.20 ความทนแรงดึงของชิ้นงานที่ได้จากการบ่มอิพอกซีเรซินด้วยสารบ่มที่ได้จาก การย่อยสลายโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	53
รูปที่ 4.21 การเกิดปฏิกิริยาระหว่างหมูอิพอกซีและน้ำ	54
รูปที่ 4.22 ความทนแรงดึงของชิ้นงานที่ได้จากการบ่มอิพอกซีเรซินด้วยสารบ่มที่ได้จาก การย่อยสลายโพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	55
รูปที่ 4.23 เปรียบเทียบความทนแรงดึงของอิพอกซีเรซินที่บ่มด้วยสารบ่มประเภทต่างๆ.....	56
รูปที่ 4.24 ความแข็งของอิพอกซีเรซินที่บ่มด้วยสารบ่มที่ได้จากการย่อยสลาย โพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	57
รูปที่ 4.25 ความแข็งของอิพอกซีเรซินที่บ่มด้วยสารบ่มที่ได้จากการย่อยสลาย โพเมพอลิยูรีเทนชนิดแข็งด้วยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	57

สารบัญรูป (ต่อ)

รูปประกอบ	หน้า
รูปที่ 4.26 การเปรียบเทียบความแข็งของอิพอกซีเรชินที่บ่มด้วยสารบ่มประเภทต่างๆ.....	58
รูปที่ 4.27 อุณหภูมิการสลายตัวของอิพอกซีเรชินที่บ่มด้วยสารบ่มที่ได้จากการย่อยสลาย โพเมฟอลลิยูรีเทนชนิดแข็งโดยปฏิกิริยาไกลโคลิซิส.....	59
รูปที่ 4.28 อุณหภูมิการสลายตัวของอิพอกซีเรชินที่บ่มด้วยสารบ่มที่ได้จากการย่อยสลาย โพเมฟอลลิยูรีเทนชนิดแข็งโดยปฏิกิริยาอะมิโนลิซิส.....	60
รูปที่ 4.29 การเปรียบเทียบอุณหภูมิการสลายตัวของอิพอกซีเรชินที่บ่ม ด้วยสารบ่มประเภทต่างๆ.....	61

**ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**